

Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles
Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band: 6 (1924)

Artikel: Oxydation au moyen de l'ozone : obtention du camphre
Autor: Briner, E. / Egger, Th. / Paillard, H.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-741946>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. [Voir Informations légales.](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 05.05.2025

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>

et l'on remplacera α par sa valeur (3) dans $\frac{\alpha^3}{6}$; on aura ainsi la nouvelle valeur de x à introduire dans le développement de Lagrange.

E. BRINER, Th. EGGER et H. PAILLARD. — *Oxydation au moyen de l'ozone. Obtention du camphre.*

L'ozone, dont la fabrication ne nécessite que l'emploi d'énergie électrique, n'a pas encore fait l'objet d'études systématiques suffisamment nombreuses pour permettre de préciser les avantages qu'il possède en tant qu'agent d'oxydation. Comme suite à un ensemble de recherches entreprises pour combler cette lacune, les auteurs ont étudié l'obtention du camphre par oxydation du bornéol et de l'isobornéol au moyen de l'ozone et à l'aide d'un appareillage et d'un mode opératoire appropriés. Les résultats obtenus ont montré que l'ozone est d'autant mieux utilisé que l'on opère à des températures plus basses. De plus, à ces basses températures, on peut, sans accroître notablement la perte en ozone, utiliser ce corps à des concentrations relativement fortes. C'est ainsi qu'à la température de -80° , le rendement de l'ozonation a atteint 92-93%.

La cause principale de diminution du rendement réside dans l'oxydation ultérieure du camphre en acide camphorique qui se produit surtout à partir d'une certaine concentration en camphre. Pour éviter cet inconvénient, il y aurait donc lieu, par un moyen approprié, de soustraire le camphre à l'oxydation ultérieure, ou à défaut, de ne pas atteindre des concentrations trop élevées en camphre.

De ces recherches et des précédentes, on conclut que d'une façon générale on aura intérêt à conduire les oxydations au moyen de l'ozone à des températures aussi basses que possible, ce qui améliore notablement les rendements tout en permettant d'utiliser de l'ozone relativement concentré.